العلوم المتكاملة للصف الأول الثانوي

نماذج إختبارات على الوحدة الأولى الفصل الدراسي الثاني 60 سؤال إختيار من متعدد (MCQ)



إعداد الأستاذ/أشرف حموده

مدرس العلوم والفيزياء والعلوم المتكاملة



		· me	******		أبالجسم في عمليتي .	لة للوجودة	ستهلك غالبية الطاقة الكيمياني	ä
القعو والإخراج	.5	راج والتنفس		2	و و الحركة		\$ to 10 to 10	
		************	! كور	دعف	ر الكيميائية إلى موا	ل العناب	والكائنات الثالية تستطيع تعري	şi.
أكلات النحوم	3	رت العشب		E	الثاث للنتجة		الكالثاثالثالثا	
					الثاث العللة مما يؤد	نفاء الك	تأثر السنسلة الفذائية فيحال اخ	3
ريادة معدل البثاء الضولي	3	زيادة الطاقة للنامة	3		لله الطاقة القامة (المتويات العليا		تراكم الفضلات العضوية وقلة العناصر الفلانية بالترية	
10.8 ، وكان مقدار الطاقة	%)	وى الغَدُّاني الثَّالثُ تَعِادُ إ	ثي للعسة	تي الثا	الية من السنوى الفنا	12 31	يًا كانت كفاءة نقل الطاقة في ـ	1
Harris		وى القذائي الثالث يساو	ملالست	لإيته	2 فين مقدار الطاقة ا	00 J Ja	فتقلة للمستوى الغذائي الثاني تم	ļj.
189.2 J	3	21	.6 J	3	2	101	5.41	
	***	بين ا	زالأك	عدغا	طاقة ينتج معها تصا	الثالية ك	ي النباتات الغضران . أي التحولات	À
كيميانية إلى ضونية	5	یه الی حراریة	صور	3	بة إلى كيميانية	ب ضوف	كيميانية إلى حوارية و	
			******	+10110	, كمية النابة !	يتمد على	ي من الخواص الفيزيانية التالية ت	ş)
الحيم	3	ارة التوعية	العر	3	ة العرارة	e) 6	الكثافة و	
					******	تـــاوى	ن المعنية الأدبيانية , قيمة ٥٥ ا	ì
0	5	1	SW I	3		AH .	ΔU	
-		ş ان	-		2H₂ + 52.3 KJ -	→ C2H4	ن العادلة العرارية للقابلة :	
العرارة تنتقل من النظام إلى الوسط المهيط	3	ام معزول حراريا	-	-	ارة تنتقل من الوسط ط إلى النظام	, lac	الوحد العيط يكتب حرارة	
-	102.5	الل شما مقدل الشفاران	00 J lad.	رة مقد		-	ا كان التغير في الطاقة الداخلية	1
0.1	à		-	E			150)	-
0,1			-			-	ر من العمليات التالية غع صحيح	ci
تنتقل الطاقة من النباتات	à	عثب تكون دانما في		2	لا تعمل كالنات غير	-	اكلات العثب تعثل دائماً م	-
للمكانثات الأخرى	•	غنائى الثانى			וונגניב		مستهلك ثانى	
				NO:	مركبات النازات (-	تم تعویل مرکبات النیتریت (O ₂	
بكتريا الثترات	3	زيا التعلل		2	زيا النيازيت		البكتريا الثبته للنيتروجين ا	-
- 40 1							ا العملية التي يقوم بها كل من ال	
الامتصاص	3		-	13	س الطلوي		البناء الضوئي و	_
				_	-		مود الكربين من للواد المشوية ال	_
البقاء العنوني	2		- 1	2		177	N. H. 4180	<u>1</u>
	-		-	-		-	مملية ناهول الفائرات إلى فهاروجين ب	4
المادة النيتروجين	à	ت النيتروجين	. 45	1.0				-
Oct. 2 Services and	-	10.10		16.3				e i
4			tea. I	1		-	ي العناصر التالية يدخل في تركي الدين	_
الكبريت	å	مقور			روجين		الكريون م	-
6-24		# 3 (a)	4			- 1	ي العمليات التالية تقوم بارجاع ال	
الإخراج والهضم	3	مم والتفذية		3	نس والتحلل الهواني		البناء الضوني والتنفس ف	
	10.00	لعرارية ؛	يناميكاا	رل للد	ودراستك للقانون الأو	دة في ضو	والملاقات الرياضية الأتية صحيه	ġ.
$\Delta Q = \Delta U + \Delta W$	3	ΔW =ΔU ×		3	ΔQ =ΔW -		$\Delta W = \Delta U + \Delta Q$	
		****	*******	110			تواجد عنصر الفوسفور أثناء دورته	٠
the contract of the same of the contract of th	3	۽ الجوي	الهوا	3	اد البرڪائي	ب الرم	الأزية د	
أنسجة الكائنات العية					Alterior NAME AN	تل الطاقة	لركب الذي ينعب دورا حيويا في ثا	i
اسجة الكالنات العية			-		الله السارية بتراس ا	-	A	
انسجة الكالنات العية كل ما سبق	2		TP :	E		-	RNA	

********		ئَلُكُ قُلُد يَوْدَيُ مَبِأَثُرَةَ إِلَى				نَا تَمِتَ زُيادَةَ عَنَدَ أَتَعِيوَانَاتَ لِلْهُ	à!.
تناقص عدد أكلات العشب	3	استقرار الثقلع البيني	E	نقس عند الكالنات التتجة	ň	زيادة عدد أكلات العشب	
				ــــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	ناخياة	كالنات الحللة تلعب دورامهم	n
تتغنى على الكائنات العية الكبيرة	3	تقوم بمعلية البناء الضولى	Ξ	تعيد تدوير العناصر الغذائية في الترية	÷	تنتج طاقة ضوئية	
			كلاما		الضوا	زدي التكامل بين عملية البناء	
ثبات نسبة الكربون	3			استقرار التوازن البيني	_		
كانز النتع ؛	الله با		_		_	ا كان مقدار الطاقة المتقلة ا	31
200 J	3	200 J		201		0.2 J	
	*****	نتراقه على الترتيب !	علية	لعفري والطاقة الثانجة عنء	وقودا	، مما يلى الطاقة المُثَرُّنَة في ال	d
	3	شونية - كيميانية	3				
						والديناميكا العرارية . الجزء	5
غلاف التفتام		حدود الثقام					
	_			-		ند اجراء عملية أيزوثرمية عد	4
$\Delta U = -\Delta W$	4	ΔU = ΔW	3				
			_		_	ن التفاعل : 890 KJ/mol-	
1780 KJ	_		-		_		
	_		_			ا كان النبات وستقبل (800	31
760 J	3	780 J	8	800 1	-	850 J	-,
7003	-				_	، من العمليات الأتية تعتبر جن	ci.
چمیع ما سبق	à l	البناء الضونى فقط	2			احتراق الوقود العفري فقط	-
A CA	-	-			_	اذًا يحدث في الطاقة الناخلية (4
لا يمكن تعديد الإجابة	a	تظل ثابته	2	نقل سپ پرزمری ۱۰۰۰	$\overline{}$	ترداد	
					_	نبية بين مقدار الطاقة التتقاة	M.
لايمكن تعديدها	1		_			انكور من واحد صحيج	_
	-					ر مما يلى يعد مصدرا لعقصر ال	_
تبادل الفازات مع الفلاف الجوي	3	عملية البناء الضرني للطعالب	I			تفتت السخور وفعل التجوية اليكانيكية	
AN-				1 2 (2) (top (2.2)	است	ر مما يلى السنول عن عملية تأ	ei.
بعض أنواع البكتريا	4	بعض أتواع القطريات	3	أوراق النباتات	-	جذور النباتات	
37-1-53-0-1	-		_			طاقة المنتقلة من النباتات إلى	
طاقة حرطية	4	طاقة ضرنية	-	طاقة كيميانية	پ	طاقة حرارية	
-deck-dec	-		£			والكائنات التالية يستخدم ال	
الكائنات المتجة		: الكانثات أكلة اللحوم		لصوبية المصوين جريدات: ال الكالنات أضلة العشب		ر الطالبات الدالية يستخدم ال الكانتات المائلة	21.
- in the second	1		3		- 64		_
الأكسجين		ان المسام البيس ثانى أكسيد الكربون				ستخدم علماء البيئة السلاسل الطاقة	-
	A.		2	W ₅	*		3
	-	1				ي الاختيارات التالية يمثل كم محد المحارات التالية عشارة	_
رجة العرارة والطاقة الداخليا	_	بجموالطاقة الداخلية	_	العجم والكثافة ع	-4.4	درجة العرارة والكثافة	1
	-					، الذيناميكا العرارية ، أي اله	_
أرجمها	3	العملية الأديباتية	٤	العمنية الأيزوثرمية	ň	العملية الأيزوكورية	-
P-Cl=330 , Cl-Cl=240	KJ/m	التقاعل ؛ علمًا بأنَّ (٥١	راري لها		PC	ر التفاعل: PCl ₃ + Cl ₂ → PCl ₃	4
+240 KJ/mol	2	-240 KJ/mol		+90 KJ/mol	4		

ات عضوية خلال عملية	مركيا	لبينة لاستخدامه في تكوين	من ال	لى غَارُ ثَانَي أَكْسِيدُ الْكُرِيونَ	بول ع	ستطيع الطحالب الخضراء الحم	j.
تثبيت النيازوجين	3	التُحلل العضويُ	Ε	اليثاء الضوئي	ب	التنفس الخلوي	
		واخدهي مسينيسي	بذائي	ل الفذائية أكثر من مستوى غ	بالإس	كانفات الحية التي تشفل في ال	H
آكلات العشب	3	أكلات اللحوم	Ξ	الكائثات المللة	ب	الكاننات النتجة	
			انية	واد العشوية إلى عناصر كيمي	ويل ا	والكائنات الأثية تستطيع تع	51
أكلات اللحوم	al	اكلات العشب	3	الكائنات التتجة	4	البكتريا	
؛ غدانية ؛ ؛ غدانية ؛	-	المستوى الفذائي الذي يليه في	ي إلى	. عند انتقالها من مستوى غذاذ	CHE,	أ النسبة الثقديرية للطاقة التر	
100%	4	90%	2	50%	÷	10%	
- 856	بستياز	21 كانتات بنت	الطا	رم الطاقة ينتقل إليها قدر من	A	كانتات للوجودة عند)I
قمة – أقل من	ā	قاع - يسلوي	Ξ	قَاعَ - أَقِلُ مِنْ	4	قمة – يساوي	
		*********		نة من خلال دخوله في تركيب	الملا	ساهم الفوسفور في تغزين ونقل	4
اغشية الخلايا	a	ATP	8	DNA	4	RNA	
		اميكا الحرارية !	الدينا	ألا للغواس الركرة للنظام في	تور ما	ر القواص الفيزيائية التالية تع	si.
ترجة الحرارة والسعة الحرارية	1 3	الكتلة والعرارة التوعية	3	درجة الضرارة والحرارة النوعية	14	الكتلة والسعة العرارية	
يتوي الحراري للماء السائل.	21	لعثوى العراري لبخار الله	والزال	H₂On → 2H₂On	ΔΗ	= +44 KJ : الثناعل الثناعل الثناعل	à
لصف	3	أكبرمن	E	يساوي	14	أقل من	
اقة الداخلية للثظام :	في الط		_	4	دالي ا	ا كانت كمية العرارة الضافا	Si.
600 J	3	8501	2	250 1	4	350)	
	_	***********	****	وجوز تأثرا سليبا عند حدوث	واثنية	تأثر تركيز الكربين العضوي	-
الثعرية	à E	الثبطر	Ξ	المفاف	4	1 Madic	-
**			-		-	مصل النباتات عنى النيتروجين	0
نتزات ونهتروجين	2	فتراث وأكسيد فيتروز	3	نترات ونشادر	4	فتراث ونيتريت	
		Manage	_		-	مصول الإنسان على أكبر قدره	J
الكائنات النتجة	1	الستهلك الثاني	2	المتهلك الأول			-
			_		_	ند تسغين ماء في حدة الشفط	-
شفل يبذله النظام	3	انغفاض فيطلقة وضع	2	شغل ميلاول على النظام	-	زيادة في الطاقة الداخلية	
		جزينات النظام			+	التخاام	
	_			غوطات تدريعيا للترية والهام	نات	ي مما يلي يعمل على وصول أيو	d
أتيام النبات بعملية البناء	3	تفتت الصغور بفعل	8	تفذية العيوانات على	-	امتصاص النبات لأيونات	
الشولى		افرياح	-	النباتات		الفوسفات	
			2017	بدة بالكالثات الستهلكة البة	-41	عود الكربون من للواد العشوية	
البثاء الضولى	2	التجلل	2	التفذية	4	التنفس الهوائي	-
			-		OCCUPATION NAMED IN	غدما تتفذى العشرة على الثياد	
طاقة كيميائية	2	طاقة حرطية	2	طاقة ضرنية	-	طاقة حرارية	
			-		_	ر الفارّات التالية ليس من مكو	ci
البروبان	3	اليثان	3	الإيثان	ų.	ثانى أكسيد الكربون	
- 2			_			والمضيات التالية في المكانثان	ci
القواة	5	القجوة المصارية	2	لليتوكوندريا	Ų	المكلوروبلاست	
	_				-	ى عملية اديباتية ، تم بدل شفر	_
150 J	4	0.1	-	-3001		300 J	1
			3		in.	ر التفاعل: PCl ₃ + Cl ₂ بالتفاعل: ال	5
		Mark Control of the Late of the Control of the Cont	40.00	فأفاعلك النهبر فالتكنمة الحر	. 20%	IS THE PERSON OF LIFE OF LEVEL	

الوقود العقري بم المعادن على العقادة الاستجاب المثالثة على الغلاقة الاستجاب المثلثة على الغلاقة الاستجاب المثالثة المتعادن العلى الع	3 0		7-1				، مها يلي يعد مصدرا للطاقة الا المدار مادية
القدم التجوري بي التكويرسيين على الفارة والمحكور يتيجة عملية التعديد المستود التقريبات القدم التجوري المستود التقريبات التفايل التفريبات	النفايات الكيميائية	3		3		-	الوقود العقري
ان مما يلي ومتبر أحد تأثيرات عمليق الضفط والتأكل للقربة والعسكور لتيجة عملية التعدين ؟ التغافية عبر مجمة حموضة القربة الب ضعريز معقوى المغالسة الطحاري في القرائية العبادل و حموث إغزالا الأراقية العبادل المغالسة المغا	- 46 a I						
التفايية التفايية التفايية التفايية التفايية التفايية التفراوي في التفيد التفايية التفراوي في التفيد التفايية	البنزين	3		_		_	-
الفنانية المعروق صعيح عن البيولوني العقالية الفنانية العداري في التربة المعراوي في التربة المعروق البيولوني المعروفات التصاليم و المعروفات التصاريم و المعروفات التصاريم و التحروفية و المعروفية و المعروفية و التصويفية في محينات المنافة التصويور والمعروفية و المعروفية في التصاليم و المعروفية و المعرفية و ا	*******			برنتيج	سقط والتأكل للتربة والصخ	طيتي ال	، مما يلي يعتبر احد تاتيرات عه
	حدوث إنزلاقات أرضية	3		3		à	تفع درجة حموضة التزية
				1781	كوقود حيوي !	بديزل	، مما يلى يحترر صحيح عن البيو
	ينتع من عمليات فيزياني	3	يوجد في صورة غازية	Ξ	مسدر طاقة متجند	4	مهدر طاقة غج متجدد
Cool E Ca Mg(CO ₂) E Ca Mg(CO ₂) E Ca O on Interior (Interior				السيوم	العامشية مع كربونات الك	لأمطار	ومهايلي يتكين عند تفاعل ا
المنافة التي تتحول مباشرة الله عالم المنافة المتهور مثانية ؟	50s	3		-		1	
الكبيميائية ب الاوقع ع الاوقيات د العركية د العركية د العركية المحافية المحدد الحال الغرار العالي !				-			
	2.5.41	A I				-911	
H2O		-		-		-	
	col	. [60		-	1	
الم المنافق الكروبية المنافق الكروبية عن الول الكروبية عن الول الكروبية الكروبية الكروبية المنافقة الكروبية الكروبية المنافقة الكروبية عن المنافقة الكروبية المنافقة الكروبية المنافقة الكروبية عن المنافقة الكربية الكربية المنافقة الكربية عن المنافقة الكربية عن المنافقة الكربية عن المنافقة الكربية الكر	CO	9		-	1000	- Commo	
				_		_	
رَهِادة الْمَانِة الْبَوْدِة الْبَوْدِة الْمَانِة الْمَانِة الْمَانِة الْمَانِة الْمَانِة الْلاَرْمة الْمَانَا الْمَانِة الْمَانِة اللَّهِ الْمِنْة الْمَانِة الْمَانِية الْمَانِية الْمَانِية الْمَانِية السَامِة الْمَانِية الْمَانِية السَامِة الْمَانِية السَامِيق الْمَانِية الْ	تاني اكسيد الكربون	3		_	100	-	
ا و معا يلي يمثل عاصاعد في انتاج البيود يزل من الزيوت النبائية السلطة المناف			A STATE OF THE STA			ومتيوم	
الفتوس الأساسي في تركيب معظم الغلاب الشمعية السيديو ع الغميرة الفتورة الفتورة الفتورة الفتورة المنتخاص في تركيب معظم الغلاب الشمعية السيديون ع الألومنيوم الالمالية المالية	الطاقة اللازمة لإنتاج الألومني	تونج	المتغراج البوكسية و	لعاجة	م النشايات ع أزيادة ا	in safi	رُهادة التلوث البيني ب أر
المتعار الأساسي في تركيب معظم الغلالها الشميية ؟			**********	12	البيوديزل من الزيوت النبائي	أرانتاج	ر معا يلي يمثّل عامل مساعد ا
	البثائول	à	الغميرة	3	فيدروكسيد الصوديوم	¥	ثاني أكسيد الكربون
كا المادلة المقابلة إذا تم التفاعل بالتعليل الكهربي. ما الذي يمثله (X) ؛ ع (A) + 3C → 4X + 3CO + 2 الألومنيور التعليل الكهربية على الكومنيور بالكومنيور التعليلة الكهربية ؛					فلإيا الشمعية السلم	مثلم ال	ا العنصر الأساسي في تركيبٍ م
كا المادلة المقابلة إذا تم التفاعل بالتعليل الكهربي. ما الذي يمثله (X) ؛ ع (A) + 3C → 4X + 3CO + 2 الألومنيور التعليل الكهربية على الكومنيور بالكومنيور التعليلة الكهربية ؛	العديد	3	الألومنيوم	3	السيليكين	+	النعاس
الألومونا بن الشخلص الصعيح من النقايات الكيميائية ؛ التهدف الأساسي من الشخلص الصعيح من النقايات الكيميائية ؛ استخدامها كمادة خام في بحماية البيدة وسعة الإنسان ع استخدامها في العصول على د اعادة استخدام المواد مساعة البتروكيماويات الكيميائية السامة العمروسائية ينفرج في مولدات معطات توليد الطاقة الكهرومائية ؛ العمرارية والكهربية بالغرج في مولدات معطات توليد الطاقة الكهرومائية ؛ العمرارية والكهربية بالعربية بالعربية والكهربية ع العرارية والعركية د الوضع والعركية والعركية في العرارية والعركية د الوضع والعركية والعركية الشاعة الشاعة المؤلود حيوي ؛ المنافع المطاقة الكهرومائية يتم تعويل الطاقة لليكانيكية المطاقة كهربية ؛ التوربينات بالاطراط في استخدام الطاقة المساود على العربية عن العربية غاز النيتروجين د المؤلود على المساعة الطاقة بالإطراط في استخدام الطاقة بالمربية المساعة على العالمة مقدارها لـ 1000 كالمربية عن الإفراط في استخراج المؤرد الطبيعية غير للتجددة ؛ المائية عن الإفراط في استخراج المؤرد الطبيعية غير للتجددة ؛ المائية عن الإفراط في استخراج المؤرد الطبيعية غير للتجددة ؛ المائية عن الإفراط في استخراج المؤرد الطبيعية غير للتجددة ؛ المائية عن الإفراط في استخراج المؤرد الطبيعية غير للتجددة ؛ المائية عن الإفراط في استخراج المؤرد الطبيعية غير للتجددة ؛ المائية عن الإفراط في استخراج المؤرد الطبيعية غير للتجددة ؛ المائية المؤرد على كمية عن الإفراط في استخراج المؤرد الطبيعية غير للتجددة ؛	2 A	1201	+ 3C → 4X + 3CO ₂	t (X) t	نيل الكهرين، ما الذي يمثله	ريالتم	ن المادلة القابلة إذا تم التفاعا
ما الهدف الاساسي من التخلص الصحيح من التفايات الكيميائية ؟	1 Vigeriage	4	السمائث	_	-	40.00	
استخدامها كمادة خار في ب حماية البينة وسعة الإنسان ع استخدامها في العصول على د اعادة استخدام الواد معنامة البتروكيماويات الطاعة الكهرومانية !		- 5		_			
المعرارية والكهربية		2	استخدامها في العصول على		y	-	استخدامها كمادة خام في
اي مما يلي قد يستخدم في انتاج البيوديزل كوقود حيوي ! الفهم به إلى النهاد الكهرومانية يتم تعويل الطاقة للبكانيكية الي طاقة كهربية ! التوربينات به السعود به السعود به الشعود على الطاقة البكانيكية الي طاقة كهربية ! المعا يلي يعد سببا أساسيا للاحتباس العراري !				يرومات	ومعطات توليد الطاقة الك	۽ مولتان	، مما يلي يمثل طاقتي الخرج فر
الفعم بها الفعم بها الطاقة الكهرومانية يتم تعويل الطاقة لليكانيكية الى طاقة كهربية ؟ التوربينات به السنود بها السنود و الغزان طفالسد د الولاات الموربينات بها السنود بها السنود بها العربينات بها السنود بها العربينات بها العربين العراري !	الوضع والحركية	3	العرارية والعركية	Ĝ	لوشع والكهربية	4	الحرارية والطهربية
الفعم بها الفعم بها الطاقة الكهرومانية يتم تعويل الطاقة لليكانيكية الى طاقة كهربية ؟ التوربينات به السنود بها السنود و الغزان طفالسد د الولاات الموربينات بها السنود بها السنود بها العربينات بها السنود بها العربينات بها العربين العراري !					زل کولود میوی!	البيودي	ر مما یکی قد پستخدم فی انتاج
قي أي أجزاء معطة الطاقة الكهرومانية يتم تعويل الطاقة لليكانيكية الي طاقة كهربية ؟ التوربينات به السنود و الطران خلف السند و الطران خلف السند و المؤلفة المناب العراق و العقوم و الطروق و الطراف في المناب العراق و العقوم و الكرون في بعض المناب الشمسية المنسية و العقوم و العقوم و الكرون في بعض المناب المناب المناب و المناب المناب و المناب و العقوم و المناب و المناب و العقوم و المناب و العقوم و العالم و العليم و العليم و المناب و العليم و العالم و العالم و العليم و العالم و العليم و العالم و العليم و العليم و العليم و العليم و العالم و العالم و العالم و العليم و المناب و الم	السليلوز	3	زيت الذرة	2		-	
التوربينات التوربينات العراق السنود عن الطراق السناء الإطراق العراق الع			ن خاقة كير سة ا			-	رأى أجزاء معطة الطاقة الكه
اي مما يني يعد سببا أساسيا للاحتباس العراري !	このは	al				-	
الإفراط في استفدام الطاقة ب الإفراط في استفدام الطاقة ب الإفراط في استفدام الطاقة و الهواء الجوي و الهواء الجوي الشمسية العقري في الهواء الجوي الحكورين في بعض الصناعاء المحدون في الهواء الجوي الأ كان لديك خلية شمسية متصلة بدائرة خارجية تنتج كمية من الطاقة مقدارها لـ 18000 غلال زمن \$ 10 وكان فرق الجهد بين سالطنية لا المدائر في الدائرة المحدود المدائر				_		_	
الشمسية العقري في الهواء الجوي العكريون في بعض الصناعاء (نا كان لديك خلية شمسية متصلة بدائرة خارجية تنتج كمية من الطاقة مقدارها لـ 18000 خلال زمن \$ 10 وكان فرق الجهد بين سـ الخلية V 120 فإن شدة التيار للار في الدائرة	الاعتماد على ثاني اكساد	3	Transmitte America	-		_	THE RESERVE OF THE PARTY OF THE
النا كان لديك خلية شمسية متصلة بنائرة خارجية تنتج كمية من الطاقة مقدارها لـ 18000 غلال زمن 5 10 وكان فرق الجهد بين سالطلية ٧ 120 فإن شدة التيار للار في النائرة		1		8			
الطلية V 120 فإن شدة التيار للار في العائرة		5.04		الطاقة		_	
ماذا ينتج عن الإشراط في استخراج الموارد الطبيعية غير التجددة ؟	0	-					
ماذًا ينتج عن الإفراط في استخراج الموارد الطبيعية غير التجددة ؟		. 1	1E A	-		1	
التأثير ايجابيا على الصحة ب زيادة المكاسب على على حكمية د استنزاف عند الوارد	10.4	-	13 A	2		-	
	20 A				الطبيعية عج سنبدده:	3 460	الا ينتج عن الإمراط في استحرا
		. 1	4 . A. 1. Non.		17.117.11		The set to the state of the set

رارية	ali .	1	الشونية	E	ربية	الكهر	4	الكيميائية	1
2,				- 1				ن مما يلى أقل تلويثًا للبيلة عن	şi.
ارواون	lad I	3	البنزين	E	لطبيعي	_	-	القحم الحجري	1
M. 34.		70.00	927-	-			T	اً آخر الخطوات التي تعدث عند	_
اختزال خام العديد	3	CO 10221	- 33		تعديد ثبية العنيد			حرق قعم الكوك في وجود الأه	1
	-	اخترال ۲۰۰۵	E			7	VC		
****		ميسائية ؛ سبب		بواسط		_	نعمن	يمن مصادر الطاقة التالية ينن	ji.
44	الث	1	الكيروحي	Ε	Ji	اليوني	4	الجازولين	
					. الكريون في مكان	أكسيه	فازاول	ي مما يلي يجد مصدرا رئيسيا ك	Fİ
فية التنفس الغلوي	-	مل للغشيد ا	حتراق غير الكا	3) (2	المِنَاء الصّوتي ع	عطية	÷	الاحتراق الكامل للبنزين	1
					أمع الرخام !	هامخية	بطار ال	ي مما يلي من تواتج تقاعل الأه	şi ,
CaC	O ₃	3	H ₂ SO ₄	3		SO ₂	÷	CaSO ₄	
			***********		أستخلاص الألومتيوه	وعطية	تغدم ف	ر مما يني يمثل الخام الذي يسا	F
عريوليت	-11	1.	الهيعاثيث	3		البوك	4	فحم الكوك	.3
						الول ! .	لبيواية	ن مما يلى يعتبر مصدرا لإنتاج ا	şl
ã,	الذر	1 .	الغاز الطبيعر	3		القحم	¥	النفط	1
	ية ما غا	ص الطّلية الشّعب	فناشئ يين سط	_	قياس فرق الجهد الك	وحدة	تكون	بميع الوحدات الثالية تصلح أن	
3/4	_	1	W.s	3		W/A	4	V	1
		-	76.00			-		تكون البترول من خليط من	
البثان والفحم	38	1	ه والأكسجين	11 3	د الهيدروكريون ع		_	1 20 2 20 1	1
,,0-5	,	-					_	ن مما یلی یمثل احدی خطوات ا	sì .
2 الذعب في محذول سيائي	atha	1 2	۰۰ اخترال ثانی ا	_	ة الكريين الوثاني			التحليل الكهربي لحلول	1
William Channel Chairman			الكربون إلى ا	3	د الكريون	2.00	7	سيانيد الصوديوم	,
				ناء احج			يوسن آه	ي الظروف التالية تؤدي إلى تك	di .
بازاق في وجود ڪمية	-20	-	الاحتراق عند	_			4	الاحتراق عند درجات حرارة	1
يرة من الناء			مرتفعة	-			7	3.51524	
			B	remark to	لوڭ عن طريق	تَقِيلِ التَّ	5,32	ساهم استخدام الطاقة الشمس	٠.
دة استخدام المناقة	رياد	والقارات ا	أثاثة انبعاثات	2	الاعتماد على الوقود		4	التغلص من التفايات	1
3411	ed)		الدفينة		40	الأحقو		العكيمانية	
			**********	4 الى	ة والذي يمكن تعويد	اتالقرا	. من نم	مكن استخلاص	4 -
وتين ، هيدروجين	145	1	النشا ، میثان	1	، ایثانول	النفق	ب	الزيت ، بيوديزل	1
	الطاقة	ثناء عملية توليد	يد الكربون أ	ن آک	وعنها انبعاث غازثان	ولا ينتر	23 De 1	ي مما يلي من المسادر التجددة ا	1
ياح	ile	1	1-571	1	لطبيعي	القازاد	¥	القحم	1
	-		معلية التعدين	ية عن	ت الكيميانية الناتج	والتقايا	لمرمز	أ الخطوة الأولى في عملية التخ	4 3
قبة الواقع الستخدة	ا مزا	النقارات ا	تعثيفونسا	2	النفايات فيمدافن	تغزين	4	حرق النفايات في الران عالية	1
فلص التهائي	711		حسب ثرعها	-		خاسة	_	العرارة	
				بأجهاء	وقود العيوي عدم احتي	رهاولل	me	عم ما يميرُ العلمالبِ الدقيقة ه	1 .
كمجين االازم للتنفس	SII .	لا للزراعة ا	للترية الصالحا	3	ني أكميد الكريون	عماء وثا	پ د	للضوء اللازم للثمو	1
كان قرق الجهد بين سا	y 10 s	120 مَلال رَمن	مقدارها (30	الطاق	رجية تنتع كمية من	الرةخا	ملاية	لًا كان لديك خلية شمسية متّ	1 -
					***************************************	تعافرة .	للرقيا	ظلية V 120 فإن شدة التيار ا	H
20	A .	1	15 A	3		10 A	÷	5 A	3
		***********	ر البينة لأنه .	عارا عا	ن عمليات التعدين خ	انجة ع	الية الا	عتبر تسرب بعض المواد الكيمي	y .
رخصائص الياه الجوفيا	يفع	وع البيولوجي ا	يزيد من التن	2	بن معدل البخر في	يزيده	پ	يزيد من مستويات المادن	1
			في التربة		مات للالية	للسط		في الهواء	
كفاوة الخلية الشمسية	2112	متنارها W 00.		رة شوا	50 عند احتقبالها قد	Wiley	لة مقد	نلية شمسية تنتح قدرة كهرب	
			1	-			-		-
75	96	1	50 %	E		25 %	Ų	10 %	- 1

P. 519-4	- 1	- A- 6 *1.561	_	17.0 9		F == 20 == 216	-
البيو إيثانول	-3	القار الطبيعي	3			الفحم الحجري	
	_				_	ي دوارة الرياح تتعول الطاقة .)
الطاقة الكيميانية	3	الطاقة العرارية	Ξ	طاقة العركة	-	طاقة الوضع	
	-				_	ي مما يلي يزيد من سرعة تفاه	i)
انعفاض الرطوية	3	وجود لللوثات والشوائب	3	عدم وجود أكسجين	부	انغفاض درجة العرارة	1
					_	تم استخلاص الألومنيوم من الب	1
التعليل الكهربي	4	التعليل البيولوجي	٤	التحليل الكيمياني		التحليل الماني	
			-			با الأثر البيني لاستخبام الوقود	4
بة ناوارد البينية غير التجددة	ن نس	الفازات الدفينة د خف	بعاث	غراج النفط ج خفض ا	بادة ات	رُيادة تُنوت الهواء ب رُو	
	****	كربون النشط السسسس	باداله	واستغلاصه من خامه باستخ	اليةية	ني ضوء ما درست أي المناصر الت	_
الحديد والألومنيوم	à	الذهبوالعديد	1	اللغب	4	الألومنيوم	1
			THE PERSON NAMED IN	كتريا الضولية في إنتاج	ية والب	شارك كل من الطحالب البحر	1
النفط	1	الإيثانون	8	ليثان	Į è	البيوديزل	
			3 444	سنية استغلاص العديدمن خ	ولند في د	ي مما يني يمثل دور فعم الكو	į.
تنقية الحديد من الشوائب	2	ع اكدة الهيماتيت	39	اختزال أول اكسيد الكرا	¥	تكوين أول أكسيد الكريون	
	3 لأنه	ى للنعوقات الجيرية القاريخيا	برزا عا	كربوثات الكالسيوم أكثر ف	لا من	كون كبريتات الكالسيوم بد	ï
سريعة التفاعل مع CO ₂	2	ذات كثافة مرتفعة	3	أكثر قابلية للذوبان في للاه	4	ذات درجة انصهار منخفضة	
				لغيول أ سنسسسس	الوقود	العنصر الأساسي في تركيب	4
الكريون	à	القوسقور	3	الفيتروجين		الخارسين	1
					_	ا التسود بالكتلة العيوية ؟ .	4
فاتج احتراق الوقود العيوي	a	أحدمصادر المثاقة غج	2	مواد عضوية تستخدم لإنتاج	ب	أحد أنواع الوقود العضري	1
		Taine 21	_	المثاقة التجددة			
1 (X)	11 41	4Au+8NaCN ماالذي يما	+02	-2H ₂ O → (X)+4NaOH	باندة	لعادلة الثالية توشح عملية ال	ij,
Na ₄ [Au(CN) ₂]	9	Na[AuCN]	3	Na[Au ₄ (CN) ₂]	¥	4Na[Au(CN) ₂]	
*********	1100.001	تكوين الأمطار العمضية ؛	عم ش	مض انواع الوقود الحفزي ويسا	حتراق ب	ي المركبات التالية ينتج عند ا	i ,
الأوزون	3	أثاني أكسيد الكبريت	8	اكسيد النيازوز	4	البرويان	
				قان الشمسي 1	بهاال	ي تحولات الطاقة التالية يقوم	ŗį.
كهربية إلى حرارية	8	ثمية إلى ضوئية	2			حرارية إلى كهربية	
					_	سامم تقنيات الطاقة التجددة	1
أ زيادة التلوث الكيمياني في	3	تقليل انبعاث غاز ثاني	2	تقليل استهلاك الوارد	4	زيادة انبعاثات الفازات	1
الترية		أكبيد الكريون	-	الطبيعية		الدفيدة	
	100,000	نميات ڪير ڏمڻ	لاكاط	الكهربانية العرارية , استها	الطائة	ن سلبيات عمل محطات توليد	٠.
القاز الطبيعي	3	الكهرباء	2	ثانى أكسيد الكربين	+1	all!	1
	-				_	بمعكن استخدام الإفزيمات لتس	
البروبان	4	البيوايثانول	2	البيوديزل	ب	المثان	-
	_		_		-	ر - <u></u> نا كان لديك خلية شمسية مت	_
- 62 -4:- 61-6-3	- 0-	10001-0			7	لطاية V 120 هان شدة التيار ا	
20 A	3	15 A	ž	10 A	10	5 A	-
20 A	-		_		T 12	ر مرد ی ممایلی بعد ضررا بینیا نتیج	i
تأكل طبقة الأوزون	3	تدمج البينات الصعراوية		تكوث النظم البينية 		ي حديدي بعد صرو بيب حيم أريادة انبعاثات الغازات	1
م مناب ، درری	-	277	E	البعرية	ب	الدفيدة	
				-			
5 \$85.KBBBBBBBB	100	Office of the same	27 /	THE THE SER WILL	12.3	فلية شمسية تنتح قدرة كهرب	